

Verfahren zur Herstellung von 1-Octen aus Crack-C₄

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von 1-Octen aus Crack-C₄ durch
Telomerisation des im Crack-C₄ enthaltenen 1,3-Butadien mit Methanol in Gegenwart eines
5 Katalysators, Hydrierung des so erhaltenen Telomers, Spaltung des hydrierten Telomers und
Aufarbeitung des so erhaltenen Spaltprodukts zum reinen 1-Octen.

1-Octen wird in großen Mengen in der Produktion verschiedener chemischer Produkte
eingesetzt. Beispielsweise werden oberflächenaktive Stoffe, Weichmacher, Schmierstoffe und
10 Polymere aus 1-Octen hergestellt. Ein großes Einsatzgebiet ist weiterhin die Verwendung als
Comonomer in Polymeren, insbesondere in Polyethylen.

Nahezu alle zur Zeit kommerziell genutzten Verfahren zur Produktion von 1-Octen basieren auf
dem Rohstoff Ethen. Ethen wird oligomerisiert und man erhält ein Produktspektrum von α -
Olefinen als Hauptprodukte. Bei passender Wahl von Katalysator und Prozessbedingungen kann
15 die Menge an 1-Octen im Produkt optimiert werden und liegt dann bei ca. 25 %. Neben diesen
Verfahren, mit denen die Hauptmenge an 1-Octen produziert wird, hat die Isolierung des
1-Octens aus dem Produktspektrum der Fischer-Tropsch-Reaktion eine gewisse Bedeutung
erlangt.

20 In der Literatur sind neben den auf Ethen basierenden Prozessen auch Verfahren bekannt, die
1,3-Butadien als Rohstoff einsetzen. 1-Octen ist aber nicht direkt, beispielsweise über eine
Dimerisierung, aus Butadien erhältlich, sondern wird nach mehreren Prozessschritten erhalten.
So beschreibt die Patentanmeldung WO 92/10450 ein Verfahren, bei dem 1,3-Butadien
vorzugsweise mit Methanol oder Ethanol zu einem 2,7-Octadienylether umgesetzt wird, der
25 nach Hydrierung zum Octylether zum 1-Octen gespalten wird. In EP-A-0 440 995 wird ein
analoger Weg besprochen, die Umsetzung erfolgt im ersten Schritt aber mit einer Carbonsäure.
Gemeinsam ist den Verfahren der erste Prozessschritt, den man allgemein als Telomerisation
bezeichnet. Bei der Telomerisation wird allgemein ein Telogen (in EP-A-0 440 995 die
Carbonsäure) mit einem Taxogen (1,3-Butadien, 2 Äquivalente) zu einem Telomer umgesetzt.

30

Neuere Verfahrensvarianten sind beispielsweise in DE 10 10 5751, DE 10 12 8144,
DE 10 14 9348, DE 10 14 9347 und DE 10 22 9290 beschrieben.

Diese Verfahren wenden die o. g. Schritte der Telomerisation, Hydrierung und anschließende Spaltung an und erzeugen neben dem gewünschten Zielprodukt 1-Octen Nebenprodukte, die aus dem Zielprodukt abgetrennt werden müssen. Da 1-Octen häufig als Comonomer verwendet wird, ist die Herstellung von hochreinem 1-Octen wünschenswert. Die vorliegende Erfindung

5 löst diese Aufgabe.

Zur Verdeutlichung des nicht trivialen Trennproblems zeigt die folgende Tabelle 1 die typische Zusammensetzung eines gemäß den o. g. Verfahren erhaltenen Spaltprodukts; Fig. 1 zeigt die zugehörigen Siedepunkte. Es ist nun leicht ersichtlich, dass durch einfache Destillation des

10 Spaltprodukts eine Abtrennung des 1-Octens in den gewünschten Reinheitsgraden nicht möglich ist.

Tabelle 1: Beispielhafte Zusammensetzung eines Spaltproduktes

Komponente	Anteil Gew.-%
Dimethylether	5,90
Methanol	1,50
Wasser	2,30
KW C1-C7	0,02
1-Octen	33,90
2-Octene	1,70
3/4-Octene	0,63
1-Octanol	2,76
2-Octanol	0,26
2-Octanon	0,15
Andere C8 KW	0,24
KW C9	1,36
KW >C9	0,53
1-Methoxyoctan	46,00
Dioctylether	1,70
Rest	1,05

15 Es wurde nun überraschender Weise gefunden, dass trotz dieser komplexen Zusammensetzung die Herstellung von 1-Octen aus Crack-C₄ in ausreichender Reinheit durch ein besonderes Destillationsverfahren, ggf. mit einer vorgeschalteten Wasserwäsche, möglich ist.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist daher ein Verfahren zur Herstellung von 1-Octen

20 durch

- a) katalytisches Umsetzen eines Butadien-haltigen Stroms mit Methanol unter Erhalt eines mindestens 1-Methoxy-2,7-Octadien-haltigen Stroms

- b) katalytische Hydrierung des 1-Methoxy-2,7-Octadien-haltigen Stroms zu einem mindestens 1-Methoxyoctan-haltigen Strom
- c) katalytische Spaltung mindestens eines Teils des 1-Methoxyoctans zu einem Spaltprodukt, enthaltend mindestens Wasser und 1-Octen,
- 5 dadurch gekennzeichnet,
- dass
- d) das Spaltprodukt aus c) destillativ in eine dampfförmige Leichtsiederfraktion, enthaltend mindestens 1-Octen und Wasser und eine flüssige Schwersiederfraktion, enthaltend mindestens 1-Octen und 1-Methoxyoctan getrennt,
- 10 e) die Leichtsiederfraktion ganz oder teilweise kondensiert und in eine wässrige und eine 1-Octen enthaltende, unpolare Phase getrennt,
- f) die unpolare Phase aus e) in die Stufe d) rückgeführt und
- g) die Schwersiederfraktion aus d) in eine 1-Octen-haltige und eine 1-Methoxyoctan-haltige Fraktion getrennt wird.

15

Die Verfahrensschritte a) bis c) des erfindungsgemäßen Verfahrens unterscheiden sich nicht vom Stand der Technik und können z. B. in den o. g. Patentdokumenten, insbesondere in DE 10 10 5751, DE 10 12 8144, DE 10 14 9348, DE 10 14 9347 und DE 10 22 9290 nachgelesen werden. Auf diese Verfahren wird hier ausdrücklich Bezug genommen.

20

- In Verfahrensschritt a) des erfindungsgemäßen Verfahrens, der die Telomerisation umfasst, können Butadien-haltige Ströme, z. B. sogenannte Crack-C₄-Ströme eingesetzt werden. Typische Butadienkonzentrationen in diesen Strömen liegen bei 20 bis 70 % 1,3-Butadien. Die übrigen Komponenten n-Butan, Iso-Butan, 1-Buten, 2-Buten und Iso-Buten stören die
- 25 Umsetzung im Telomerisationsschritt nicht oder nicht wesentlich. Andere Diene, wie z. B. Allene, oder Acetylene, insbesondere Vinylacetylen werden jedoch vorteilhaft durch Destillation, Extraktion oder selektive Hydrierung entfernt.

- Als bevorzugte Telomerisationskatalysatoren werden Nickel-, Rhodium-, Palladium- oder
- 30 Platin-Katalysatoren, beispielsweise solche mit phosphorhaltigen Liganden wie Phosphine (z. B. Triphenylphosphin), Phosphite (z. B. Trimethylphosphit), Phosphonite oder Phosphinite (z. B. Diphenylphenoxyphosphin) eingesetzt. Bevorzugt ist der Einsatz dieser Katalysatoren mit

Carbenliganden. Die Verwendung einer Base wie z. B. Metallhydroxide, Alkoholate, Phenolate, oder eines Lösungsmittels wie z. B. inerte aliphatische Kohlenwasserstoffe in diesem Verfahrensschritt ist optional.

- 5 Die Telomerisationsreaktion wird bevorzugt zwischen 10 °C und 200 °C und einem Reaktionsdruck von 1 bis 300 bar durchgeführt.

Als Telogen wird im erfindungsgemäßen Verfahren ausschließlich Methanol verwendet, wobei pro Mol Methanol zwischen 0,1 Mol bis 4 Mol 1,3-Butadien eingesetzt werden können.

10

Das nach Schritt a) erhaltene 1-Methoxy-2,7-Octadien wird in Schritt b) hydriert.

- Die Hydrierung kann als Flüssig- und/oder Gasphasenhydrierung oder in Kombination dieser Techniken erfolgen und sie kann in einem oder mehreren Schritten erfolgen wie beispielsweise in
15 einer Vor- und einer Endhydrierung.

- Die Hydrierung kann kontinuierlich oder diskontinuierlich durchgeführt werden. Als Reaktoren können die bekannten Standards für Hydrierungen eingesetzt werden, beispielsweise Tricklebed-Reaktoren. Die bei der Reaktion entstehende Reaktionswärme wird nach bekannten Verfahren
20 abgeführt, beispielsweise durch interne oder externe Kühler. Konkret kann dies den Einsatz von Rohrbündelreaktoren, Kühlfingern, Kühlschlangen oder -platten oder die Kühlung eines Rückführungsstroms (Reaktoren mit Kreislauf, Recycling), bedeuten.

- Die Hydrierung wird katalysiert durchgeführt. Es können dabei sowohl homogene als auch
25 heterogene Katalysatoren eingesetzt werden. Beispielsweise kann der Katalysator mindestens ein Element der 8. – 10. Gruppe des Periodensystems der Elemente enthalten. Optional können auch weitere Übergangsmetalle als Katalysatoren für diese Hydrierung eingesetzt werden, insbesondere Kupfer, und/oder Chrom und/oder mit mindestens einem weiteren Metall der 8. – 10. Gruppe des Periodensystems der Elemente.

30

Bei heterogenen Katalysatoren können die oben genannten Metalle mit anderen Metallen oder Moderatoren modifiziert sein. So werden zum Beispiel heterogene Palladiumkatalysatoren

oftmals durch Zusatz von Schwefel oder Kohlenmonoxid in ihrer Aktivität und Selektivität modifiziert. Kupfer-Katalysatoren wird oftmals ein Anteil an Chrom zugesetzt.

Der Einsatz von geträgerten Katalysatoren ist in der Regel vorteilhaft, da geringere
5 Metallmengen benötigt werden und über die Beschaffenheit des Trägers zusätzlich die Eigenschaften des Katalysators beeinflusst werden können. Als Trägermaterialien haben sich beispielsweise Aktivkohle, Aluminiumoxid, Siliziumdioxid, Silizium-Aluminium-Oxid, Bariumcarbonat, Bariumsulfat und Kieselgur bewährt.

10 Die Hydrierungen werden bei Temperaturen von 0 bis 400 °C, bevorzugt von 20 bis 200 °C durchgeführt. Der Druck beträgt dabei von 0,01 bis 300 bar, bevorzugt von 0,1 bis 125 bar, besonders bevorzugt von 1 bis 64 bar.

Die Hydrierung des 1-Methoxy-2,7-octadiens zum 1-Methoxyoctan in der Flüssigphase, egal ob
15 homogen oder heterogen katalysiert, kann ohne oder in Gegenwart weiterer Komponenten erfolgen. Als weitere Komponenten kommen dabei noch nicht abgetrennte Edukte und Nebenprodukte aus Stufe a) und gegebenenfalls zugesetzte Lösemittel in Betracht. Noch vorhandene Edukte der Stufe a) können beispielsweise Methanol oder C4-Kohlenwasserstoffe sein, typische Nebenprodukte der Telomerisationsreaktion sind 3-Methoxy-1,7-octadien, 1,3,7-
20 Octatriene, 1,7-Octadien, 1,6-Octadiene und Vinylcyclohexen.

Komponenten aus Stufe a), die in der Hydrierung anwesend sind, werden gegebenenfalls selbst ganz oder teilweise hydriert. So wird bei kompletter Hydrierung beispielsweise aus 3-Methoxy-1,7-octadien 3-Methoxyoctan, aus 1,3,7-Octatrien, 1,7-Octadien, 1,6-Octadien jeweils Octan,
25 aus Vinylcyclohexen Ethylcyclohexan, aus 1,3-Butadien und n-Butenen Butan erhalten.

Beispiele für Lösungsmittel, die in der Hydrierung zusätzlich zugesetzt werden können, sind aliphatische, cycloaliphatische und aromatische Kohlenwasserstoffe (Octan, Ethylcyclohexan), Alkohole (Methanol) und Ether (Dimethylether, Methyloctylether, 3-Methoxyoctan). Die Lösemittel kommen allein oder als Mischungen verschiedener Lösemittel zum Einsatz.
30 Bevorzugt wird die Hydrierung ohne Zugabe von zusätzlichen Lösungsmitteln durchgeführt.

Bei den Hydrierungen in der Gasphase können neben Wasserstoff und Substrat noch andere

Gase anwesend sein. Beispielsweise können Stickstoff und/oder Argon, aber auch unter den Hydrierbedingungen gasförmige Alkane wie beispielsweise Methan, Propan oder Butan zugesetzt werden oder bereits im Hydriergas vorhanden sein.

- 5 Die Hydrierung in Schritt b) des erfindungsgemäßen Verfahrens kann kontinuierlich, semi-kontinuierlich oder diskontinuierlich (batchweise) erfolgen. Bevorzugt wird die kontinuierliche Verfahrensführung.

- Vorzugsweise wird in Schritt b) des erfindungsgemäßen Verfahrens ein möglichst vollständiger
15 Umsatz des 1-Methoxy-2,7-Octadiens angestrebt. Der Umsatz liegt bevorzugt bei größer 98 %, insbesondere größer 99,5 %.

- In einer bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens wird die Hydrierung in der Flüssigphase an einem heterogenen Palladiumträgerkatalysator, der vorzugsweise von
20 0,01 bis 5 Gewichtsprozenten (Gew.-%) Palladium aufweist, durchgeführt. Der Druck beträgt dabei bevorzugt von 1 bis 64 bar und die Temperatur von 10 bis 140 °C. Die Hydrierung erfolgt in zwei Stufen, wobei die beiden Stufen optional mit einer Produktrückführung betrieben werden können.

- 20 Als Rohstoff für die Stufe c) des erfindungsgemäßen Verfahrens wird bevorzugt 1-Methoxyoctan hoher Reinheit eingesetzt. Bevorzugt liegt der Gehalt an 1-Methoxyoctan bei > 99 Gew.-%. Zur Erreichung dieses Reinheitsgrades ist es zweckmäßig, andere Komponenten abzutrennen. Dies kann beispielsweise destillativ nach der Hydrierung, vor der Hydrierung oder sowohl vor als auch nach der Hydrierung im Prozess erfolgen. Im Austrag aus der
25 Telomerisation, Stufe a) enthaltene C₄-Kohlenwasserstoffe werden bevorzugt vor der Hydrierung abgetrennt. Andere Komponenten wie Methanol, C₈-Kohlenwasserstoffe oder 3-Methoxy-1,7-octadien können vor oder nach (in der Regel dann in gesättigter Form) der Hydrierung entfernt werden.

- 30 In einer bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens umfasst der Schritt a) eine Verfahrensstufe k) bei der nach der katalytischen Umsetzung C₄-Kohlenwasserstoffe destillativ abgetrennt werden. Der restliche Strom, der einen Gehalt an C₄-Kohlenwasserstoffen

von kleiner 5-Gew.% aufweist, wird in die Stufe b) geführt. Bei dieser Abtrennung wird auch ein Teil des im Strom enthaltenen Methanols als Azeotrop mit den C₄-Kohlenwasserstoffen entfernt (ca. 3 bis 6 Gew.-% Methanol-Anteil im C₄-Strom). Die zurückbleibende Mischung enthält hauptsächlich 1-Methoxy-2,7-octadien und Methanol, in Summe mit einem Anteil von > 5 80 Gew.-%. Nebenkomponenten sind, neben ggf. vorhandenen Restmengen an C₄-Kohlenwasserstoffen, hauptsächlich 3-Methoxy-1,7-octadien, 1,3,7-Octatrien, 1,7-Octadien, 1,6-Octadien und Vinylcyclohexen. Diese Mischung wird einer Hydrierung gemäß Schritt b) zugeführt, in der, neben der Hydrierung von 1-Methoxy-2,7-octadien zu 1-Methoxyoctan, auch die Nebenkomponenten zu 3-Methoxyoctan, n-Octan, Ethylcyclohexan und ggf. 10 Ethylcyclohexen umgesetzt werden.

Der Austrag (Strom) der Hydrierung gemäß Schritt b) kann in einer bevorzugten Ausführungsart in einer Verfahrenstufe l) anschließend destillativ aufgereinigt werden, wobei eine Leichtsiederfraktion, enthaltend Methanol, 3-Methoxyoctan und C₈-Kohlenwasserstoffe, 15 insbesondere n-Octan, Ethylcyclohexan und Ethylcyclohexen, abgetrennt wird. Waren im Zulauf zur Hydrierung C₄-Kohlenwasserstoffe enthalten, werden auch diese hydriert und fallen zusammen mit der Leichtsiederfraktion, ggf. als Abgasstrom, am Kopf der Destillationskolonne an. Neben der Leichtsiederfraktion wird eine, 1-Methoxyoctan enthaltende, Schwertsiederfraktion erhalten, die in Stufe c) geführt wird.

20

Der Vorteil bei dieser Aufarbeitung liegt unter anderem darin, dass sich durch die Hydrierung die Anzahl der als Nebenprodukte auftretenden Komponenten verringert, was eine weitere Aufarbeitung dieses Stoffstroms vereinfacht.

25 Die bei der Abtrennung der C₄-Kohlenwasserstoffe gemäß Verfahrensstufe k) erhaltene Fraktion von C₄-Kohlenwasserstoffen, die einen Anteil an Methanol von ca. 3 bis 6 % aufweisen kann, kann bevorzugt einer Selektiv-Hydrierung, Verfahrensstufe m), zugeführt werden, in der Reste an 1,3-Butadien zu 1-Buten und 2-Butenen umgesetzt werden. Derartige Hydrierungen sind Stand der Technik. Bevorzugt erfolgt die Hydrierung in der Flüssigphase an heterogenen 30 Palladium-Trägerkatalysatoren.

Der Austrag dieser Hydrierung (Verfahrensstufe m) kann dann beispielsweise einer Verätherung

zugeführt werden, in der das Methanol mit dem in den C4-Strom enthaltenen Isobuten zu Methyl-tert.-butylether umgesetzt wird. Auch diese Umsetzung erfolgt nach in der Technik bekannten Verfahren, meist unter Katalyse von Ionentauschern. Für einen vollständigen Umsatz des Isobutens muss ggf. zusätzlich Methanol zugefügt werden.

5

Als eine Alternative kann der Austrag der Hydrierung (Verfahrensstufe m) zur Entfernung des Methanols in einer Verfahrensstufe n) mit Wasser gewaschen werden. Dabei erhält man eine im wesentlichen methanolfreie organische Phase, die handelsüblichem Raffinat I entspricht, und eine wässrige Phase. Die wässrige, Methanol-haltige Phase wird bevorzugt destillativ in
10 Methanol und Wasser aufgearbeitet, das Wasser in die Extraktion (Verfahrensstufe n), das Methanol ganz oder teilweise in Stufe a) des erfindungsgemäßen Verfahrens zurückgeführt. Zur Herstellung dieses Raffinats I kann auch erst die Extraktion (Verfahrensstufe n) mit Wasser und anschließend eine selektive Hydrierung (Verfahrensstufe m) der Diene des C4-Stroms erfolgen.

15 Das Raffinat I kann entsprechend den bekannten Verfahren weiter verarbeitet werden, beispielsweise zur Herstellung von tert.-Butylalkohol, Diisobuten (oder Isooctan), Methyl-tert.-butylether, 1-Buten oder C4-Di- und Oligomeren, wie sie z.B. in DE 101 02 082, DE 25 38 036, DE 39 14 817, DE 103 02 457 oder DE 103 06 214 beschrieben werden.

20 In Verfahrensschritt c) wird das so erhaltene 1-Methoxyoctan an einem Katalysator zu Methanol und 1-Octen gespalten. Als Nebenprodukte können dabei auch Dimethylether (DME) und Wasser entstehen.

Die Spaltungsreaktion wird in Anwesenheit von heterogenen Katalysatoren durchgeführt.

25 Bevorzugt werden Katalysatoren wie Aluminiumoxid, Kieselsäure, Silikate, basische Katalysatoren, Aluminium-haltige Kieselsäuren, Tonerde oder Zeolithe eingesetzt. Als basische Katalysatoren kommen bevorzugt Kontakte zum Einsatz, die in der deutschen Patentanmeldung mit der Anmeldenummer DE 102 57 499 beschrieben sind. Die Spaltungsreaktion wird bei einer Temperatur zwischen 100 und 800 °C, bevorzugt zwischen 150 und 600 °C, besonders
30 bevorzugt zwischen 250 und 500 °C durchgeführt. Der hierbei eingesetzte Druck beträgt 0,05 bis 300 bar, bevorzugt 1 bis 25 bar, besonders bevorzugt 1 bis 5 bar.

Das gemäß den Stufen a) bis c) erhaltene Spaltprodukt kann in verschiedenen

Verfahrensvarianten weiter verarbeitet werden. Im einfachsten Fall kann das Spaltprodukt aus c) direkt destillativ in eine dampfförmige Leichtsiederfraktion, enthaltend mindestens 1-Octen und Wasser und eine flüssige Schwersiederfraktion, enthaltend mindestens 1-Octen und 1-Methoxyoctan getrennt werden (Verfahrensstufe d)).

5

Da häufig im Spaltprodukt DME und Wasser enthalten sind, wird jedoch bevorzugt zunächst ein Teil, vorzugsweise der größte Teil des DME destillativ vom Spaltprodukt abgetrennt. Dies kann in einer Stufe d1) erfolgen, wobei das Spaltprodukt aus c) destillativ in eine Leichtsiederfraktion, enthaltend zumindest DME und eine Schwersiederfraktion getrennt und 10 die Schwersiederfraktion in die Stufe d) geführt wird. Weist die Schwersiederfraktion aus d1) Methanol auf, so kann es vorteilhaft sein, diese mit Wasser zu waschen, wobei nach Phasentrennung (z.B. in einem Phasenabscheider) ein Methanolhaltiger wässriger Strom und ein unpolarer Strom erhalten werden, und der unpolare Strom in die Stufe d) geführt wird.

15

In einer anderen Ausführungsart des Erfindungsgemäßen Verfahrens wird das Spaltprodukt aus Stufe c), welches Methanol aufweist, zunächst in einem Verfahrensschritt d2) mit Wasser, z. B. mittels eines Dekanters oder einer Gegenstromextraktion unter Erhalt eines Methanol-haltigen wässrigen und eines unpolaren Stroms gewaschen. Der unpolare Strom kann dann ganz oder teilweise in die Stufe d) geführt werden. Mit diesem Verfahrensschritt wird das bei der Spaltung 20 entstandene Methanol weitgehend abgetrennt. Die Extraktion wird vorzugsweise bei einer Temperatur von 10 bis 75 °C und einem Massenverhältnis zwischen dem zu reinigenden Strom und Wasser von 1 : 10 bis 10 : 1 durchgeführt.

25

Weist der unpolare Strom aus Verfahrensschritt d2) auch noch DME auf, so kann dieser destillativ in eine Leichtsiederfraktion, enthaltend zumindest DME und eine Schwersiederfraktion getrennt werden, wobei die Schwersiederfraktion in die Stufe d) geführt wird. Die destillative Abtrennung kann z.B. durch Überführung des unpolaren Stroms in Stufe d1) erfolgen. Wird keine Stufe d1) durchlaufen, kann am Kopf der Kolonne der Stufe d) DME, bevorzugt als gasförmiger Abgasstrom (nur teilweise Kondensation der dampfförmigen 30 Leichtsiederfraktion) abgenommen werden.

Die Stufen d), d1) und d2) können so verschaltet sein, dass die Ströme oder Teilströme davon alle oder einen Teil der Stufen gegebenenfalls mehrfach durchlaufen. Auf diese Weise kann eine besonders gute Abtrennung von DME und Methanol erreicht werden.

- 5 Der in den Stufen d), d1) oder d2) abgetrennte Dimethylether (DME) kann beispielsweise als Heizgas (thermische Verwertung), als Rohstoff für chemische Prozesse (beispielsweise Olefinsynthesen) oder Brennstoffzellen oder als Treibgas eingesetzt werden. Je nach Verwendungszweck sind die Anforderung an die Reinheit des DME unterschiedlich. In einer bevorzugten Ausführungsform der Stufe d1) wird der DME in einer Reinheit > 99 %, besonders
10 > 99,9 %, ganz besonders > 99,99 % gewonnen und als Treibgas eingesetzt.

- Die Trennstufen d), e), f) werden bevorzugt in einer Destillationskolonne, die bei einem Druck von 0,5 bis 10, bevorzugt bei einem Druck von 2 bis 4 bar betrieben wird, in einem Kopfkondensator mit einer Betriebstemperatur von ca. 15 bis 75 °C und in einem
15 Phasentrennbehälter (Dekanter) durchgeführt.

- In Stufe e) werden die in Stufe d) erhaltenen Leichtsieder ganz oder teilweise im Kopfkondensator kondensiert, die flüssige Phase in den Dekanter überführt und im Dekanter in eine polare und unpolare Phase getrennt. Optional fällt bei der Kondensation eine Gasphase
20 (z. B. DME) an, die abgezogen wird (im Fall der Teilkondensation). Ist das Kondensat nicht zweiphasig, ist die Zugabe einer entsprechenden Menge Wasser in der Destillationsstufe d) oder im Dekanter zweckmäßig.

- Die organische (unpolare) Phase des Dekanters wird vollständig in die Kolonne rückgeführt,
25 während die wässrige Phase anderweitig weiter verwendet wird.

Durch dieses Verfahren werden Verluste an 1-Octen, die sich sonst aus der Bildung des Minimum-Azeotrops aus Wasser und 1-Octen ergeben würden, vermieden.

- 30 Als Schwertsieder der Destillation in Stufe d) wird ein Gemisch, enthaltend die Octenisomere, 1-Methoxyoctan und in geringeren Mengen Nebenkomponten wie 1-Octanol, C9+ Kohlenwasserstoffe (Kohlenwasserstoffe mit größer gleich 9 Kohlenstoffatomen), erhalten.

Dieses Gemisch wird gemäß Verfahrensstufe g) des erfindungsgemäßen Verfahrens in eine 1-Octen-haltige und eine 1-Methoxyoctan-haltige Fraktion aufgetrennt. Diese Destillation wird bei 50 bis 250°C und einem Druck von 0,1 bis 5 bar durchgeführt.

- 5 Der so erhaltene 1-Octen-Strom kann noch weitere Octen- und Nonenisomere aufweisen und ist für viele Anwendungen bereits ausreichend. Die 1-Octen-Konzentration in diesem Strom beträgt 80 bis 98 Gew.-%.

- Soll 1-Octen mit einer Reinheit von über 90 Gew.-% hergestellt werden, so wird zweckmäßiger Weise in einer Verfahrensstufe h) die 1-Octen-haltige Fraktion aus g) in eine Fraktion, enthaltend mindestens 1-Octen und eine Fraktion, enthaltend mindestens C₈- und/oder C₉-Olefine getrennt. Die Abtrennung der unerwünschten Octen-Isomeren bzw. der Nonene erfolgt bevorzugt bei einer Temperatur zwischen 50 und 250 °C und einem Druck von 0,1 bis 5 bar. Das Zielprodukt 1-Octen wird hier als Kopfprodukt in einer Reinheit von > 90 Massen-%, 15 bevorzugt > 95 Gew.-%, besonders bevorzugt 98,5 Gew.-% gewonnen. Die als Sumpfprodukt abgetrennten C₈-, C₉-Kohlenwasserstoffe können z. B. als Rohstoffe bei der Herstellung von Weichmacheralkoholen eingesetzt werden.

- Das im Spaltprozess c) nicht umgesetzte 1-Methoxyoctan fällt mit weiteren Schwersiedern in der Destillation gemäß Verfahrensstufe g) als Sumpfprodukt an. Dieser Stoffstrom wird 20 bevorzugt in die katalytische Spaltung c) zurückgeführt, wobei sich die genannten Schwersieder beispielsweise Dioctylether und andere Kohlenwasserstoffe am einfachsten durch einen geringen Teilstrom ausschleusen lassen. Optional ist es möglich, die 1-Methoxyoctan-haltige Fraktion aus g) in eine Leichtsiederfraktion enthaltend mindestens 1-Methoxyoctan und eine 25 Schwersiederfraktion, enthaltend mindestens Dioctylether aufzutrennen (Verfahrensstufe i). Diese Destillation wird bevorzugt bei einer Temperatur von 100 bis 300 °C bei einem Druck von 0,1 bis 2,5 bar durchgeführt. Das so erhaltene 1-Methoxyoctan weist eine Reinheit von 90 bis 100 Gew.-% auf und wird zweckmäßiger Weise in die Spaltungsreaktion c) zurückgeführt. Die Dioctylether aufweisende Schwersiederfraktion aus Stufe i) kann einer thermischen 30 Verwertung oder einer anderen Verwertung, beispielsweise Herstellung von Synthesegas, zugeführt werden.

Werden bei dem erfindungsgemäßen Verfahren Methanol-haltige, wässrige Ströme erhalten, wie sie z.B. in den Verfahrensschritten d1), d2), e) und n), z.B. durch Extraktion erhalten werden können, so kann es vorteilhaft sein, wenn diese in einer Verfahrensstufe o) aufgearbeitet werden, so dass Methanol und/oder Wasser abgetrennt werden. Das Methanol kann ganz oder teilweise in die Telomerisation des Schrittes a) rückgeführt werden. Bevorzugtes Verfahren zur Abtrennung ist die destillative Trennung. Sollte neben der Wasser/Methanol-Phase noch eine zweite, organische Phase vorliegen, wird diese vor der Destillation bevorzugt abgetrennt und die wässrige Phase destillativ in eine Methanol aufweisende Leichtsiederfraktion und eine Wasser aufweisende Schwersiederfraktion getrennt.

Die Aufarbeitung der Methanol-haltigen, wässrigen Ströme, wie sie z.B. aus der Stufe d2) erhalten werden, kann auch zusammen mit weiteren Strömen des Prozesses erfolgen. Als weitere Ströme sind dabei insbesondere die wässrige Phase aus Stufe e), die Methanol enthaltende Leichtsiederfraktion aus Verfahrensstufe l) und die wässrige, Methanol-haltige Phase aus Verfahrensschritt n), geeignet.

Besonders vorteilhaft ist es, die Ströme so aufzuarbeiten, dass man nur eine Methanol-Wasser Mischung erhält, die in einer zentralen Einheit wieder in Methanol und Wasser aufgearbeitet wird. Das Wasser kann dann in die im erfindungsgemäßen Verfahren vorhandenen Extraktionen und Methanol in Schritt a) des erfindungsgemäßen Verfahrens zurückgeführt werden. Beispiele für die gemeinsame Aufarbeitung von Methanol-haltigen Strömen werden bei den nachfolgend aufgeführten Verfahrensvarianten diskutiert.

Eine Verfahrensvariante soll im Folgenden anhand der Figur 2 erläutert werden: Strom (1) bezeichnet das Spaltprodukt, das aus Verfahrensstufe c) erhalten wird und typischer Weise die in der Tabelle 1 angegebene Zusammensetzung aufweist. In der Waschstufe (2) (Verfahrensstufe d2)) wird das Spaltprodukt mit Wasser (3) unter Erhalt einer wässrigen Lösung (4) ausgewaschen. Der unpolare Stoffstrom (5) wird anschließend in der Destillationskolonne (6) (Verfahrensstufe d)) in eine Leichtsiederfraktion (7), die weitgehend aus DME, Wasser und Octenen besteht und der Schwersiederfraktion (13), die den größten Teil des 1-Octen, Schwersieder und 1-Methoxyoctan enthält, getrennt. Die Leichtsiederfraktion (7)

wird nach partieller Kondensation (8) unter Ausschleusung eines gasförmigen Stroms (9) (DME) im Dekanter (10) in eine leichte, organische Phase (11), die in die Destillationskolonne (6) rückgeführt wird (Verfahrensstufe f)), und eine schwere, wässrige Phase (12), die ausgeschleust wird, getrennt (Verfahrensstufe e)). Gegebenenfalls kann der Strom (12) ganz
5 oder teilweise dem Strom (3) oder dem Strom (4) zugesetzt werden. Strom (13) wird in einer weiteren Destillationskolonne (14) auf das Zielprodukt, 1-Octen (15) und einer 1-Methoxyoctan-haltige Fraktion (16) aufgetrennt (Verfahrensstufe g)).

Es ist möglich, auf die Wäsche (2) unter Zugabe von Wasser (3) zu verzichten, und statt dessen
10 einen Vordekanter zur Abtrennung einer wässrigen Phase einzusetzen.

Fig. 3 entspricht im Wesentlichen Fig. 2 ist aber um die weitere Aufreinigung des 1-Octens bzw. des optional rückzuführenden 1-Methoxyoctan ergänzt worden. Die 1-Octen-haltige Fraktion (15) wird in einer Destillationskolonne (17), in hochreines 1-Octen (19) und
15 Schwersiederfraktion (18) getrennt (Verfahrensstufe h)), wobei Strom (18) die unerwünschten Octenisomere wie 2-Octene, 3-Octene und 4-Octene sowie die als Nebenprodukt anfallenden Nonene enthält. Die 1-Methoxyoctan-haltige Fraktion (16) wird zur Vermeidung der Anreicherung von schwersiedenden Nebenprodukten in einer Destillationskolonne in 1-Methoxyoctan (21) und die Schwersiederfraktion (22) aufgetrennt (Verfahrensstufe i)). Strom
20 (21) wird zweckmäßig in die Spaltungsreaktion gemäß Verfahrensschritt c) rückgeführt.

In Fig. 4 wird Strom (5) aus Verfahrensstufe d2) zunächst in Kolonne (23) von DME (24) befreit (Verfahrensstufe d1)); die Schwersieder (25) werden entweder wie in der Fig. 2 oder in Fig. 3 (als Strom 5 bezeichnet) weiterverarbeitet. Fig. 4 beschreibt also eine Variante des
25 erfindungsgemäßen Verfahrens, bei der die Verfahrensstufen in der Reihenfolge d2), d1) und d) durchgeführt werden.

Fig. 5 zeigt eine weitere Variante, bei der DME (27) bereits vor der Wasserwäsche (2) in einer Kolonne (26) entfernt wird (Verfahrensstufe d1)). Der in Kolonne (26) anfallende Sumpfstrom
30 (28) wird in die Wasserwäsche (2) (Verfahrensstufe d2)) geführt und anschließend wie in Fig. 3

beschrieben, aufgearbeitet. Fig. 5 beschreibt also eine Verfahrensvariante, bei der die Verfahrensstufen in der Reihenfolge d1), d2) und d) durchgeführt werden.

Fig. 6 zeigt eine um eine Wasser/Methanol-Aufarbeitung erweiterte Variante der Fig. 5 (eine mögliche Ausführungsform der Verfahrensstufe o)), in der die wässrige Lösung (4), die gegebenenfalls mit Strom (12) vereinigt wird, in einer weiteren Kolonne (29) in eine hauptsächlich Wasser enthaltende Sumpffraktion (30) und eine methanolhaltige Kopffraktion (31) getrennt wird. Der Strom (30) kann ganz oder teilweise als Wasser in die Waschstufe (2) zurückgeführt werden. Strom (32) kennzeichnet einen Ausschleusestrom.

10

Fig. 7 zeigt eine weitere Variante der Fig. 5 mit einer weiteren möglichen Ausführungsform der Verfahrensstufe o), bei welcher ein Methanolhaltiger Strom aus der Verfahrensstufe l) ebenfalls aufgearbeitet wird. Ein Austrag der Hydrierung (Strom 33), der neben dem 1-Methoxyoctan noch Methanol, 3-Methoxyoctan und C8-Kohlenwasserstoffe enthält, wird in einer Kolonne (34) in eine Sumpffraktion (35), die 1-Methoxyoctan enthält, und eine Kopffraktion, die hauptsächlich Methanol, 3-Methoxyoctan und C8-Kohlenwasserstoffe (36) enthält, getrennt (Verfahrensstufe l)). Strom (35) wird der Spaltung (37) zugeführt, aus der das Spaltprodukt (1) erhalten wird. Aus diesem wird in Kolonne (26) DME (27) entfernt. Der in Kolonne (26) anfallende Sumpfstrom (28) wird in (2) in eine organische Phase (5) und eine wässrige Phase (4) getrennt. Falls notwendig, wird zusätzlich Wasser (3) zugegeben (technisch kann dies beispielsweise als Dekanter, Mixer-Settler oder Extraktionskolonne ausgeführt sein). Die organische Phase (5) wird wie in Fig. 3 beschrieben aufgearbeitet. Die wässrige Phase (4) wird zusammen mit Strom (36) und gegebenenfalls zusammen mit Strom (12) (nicht abgebildet) in eine Extraktion (39) geführt, der gegebenenfalls noch zusätzlich Wasser (38) zugeführt wird. In der Extraktion (39) wird eine wässrige Phase (40) und eine organische Phase (41) gewonnen. Die wässrige Phase (40), die auch den Großteil an Methanol enthält, wird der Kolonne (42) zugeführt, wo sie in eine hauptsächlich Wasser enthaltende Sumpffraktion (43) und eine methanolhaltige Kopffraktion (44) getrennt wird. Der Strom (43) kann ganz oder teilweise als Wasser in Stufe (2) (als Strom (3)) oder in Stufe (39) (als Strom (38)) zurückgeführt werden. Der Strom (44), der hauptsächlich Methanol enthält, kann ganz oder teilweise in die Telomerisation zurückgeführt werden.

25
30

Fig. 8 zeigt eine erweiterte Variante von Fig. 7. Vom Austrag (45) der Telomerisation (56) des erfindungsgemäßen Verfahrens wird in einer Trenneinheit (46) (Verfahrensstufe k)) ein C4-Methanol-Gemisch (49) abgetrennt und in eine Selektivhydrierung (51) geführt. Der verbleibende Strom (47) wird der Hydrierung (48) (Verfahrensstufe b)) zugeführt, aus der der Strom (33) resultiert. In der Selektivhydrierung (51) (Verfahrensstufe m)) werden Reste an 1,3-Butadien mit Wasserstoff (50) zu Butenen umgesetzt. Der Austrag der Selektivhydrierung wird einer Wasserwäsche (52) (Verfahrensstufe n)) zugeleitet. Hier wird mit Wasser (54) das im C4 enthaltene Methanol entfernt. Die dabei erhaltene Methanol/Wasser-Mischung (53) kann in Kolonne (42) zusammen mit anderen Prozessströmen aufgereinigt werden. Der Methanol-freie C4-Strom (55) entspricht in seiner Zusammensetzung handelsüblichem Raffinat I und steht für andere Anwendungen zu Verfügung. Das für die Extraktion eingesetzte Wasser (54) kann aus dem Strom (43) entnommen werden.

Der Übersichtlichkeit halber sind in der nachfolgenden Auflistung noch einmal die Hauptfunktionen der im Text unter den verschiedenen Ausführungsformen des erfindungsgemäßen Verfahrens erwähnten Verfahrensstufen aufgeführt.

- a) Katalytisches Umsetzen eines Butadien-haltigen Stroms mit Methanol unter Erhalt eines mindestens 1-Methoxy-2,7-Octadien-haltigen Stroms.
- b) Katalytische Hydrierung des 1-Methoxy-2,7-Octadien-haltigen Stroms, der in Stufe a) gewonnen wird, zu einem mindestens 1-Methoxyoctan-haltigen Strom.
- c) Katalytische Spaltung zumindest eines Teils des 1-Methoxyoctans zu einem Spaltprodukt, das mindestens Wasser, 1-Octen und gegebenenfalls nicht umgesetztes 1-Methoxyoctan enthält.
- d) Destillative Auftrennung des Spaltprodukts aus Stufe c) in eine dampfförmige Leichtsiederfraktion, enthaltend mindestens 1-Octen und Wasser und eine flüssige Schwersiederfraktion, enthaltend mindestens 1-Octen und 1-Methoxyoctan.
- d1) Abtrennung von DME
- d2) Wäsche mit Wasser um Methanol zu entfernen
- e) Ganz oder teilweise Kondensation der Leichtsiederfraktion aus Stufe d) und Trennung des Kondensats in eine wässrige und eine 1-Octen enthaltende, unpolare Phase.
- f) Rückführung der 1-Octen-haltigen unpolaren Phase aus Stufe e) in die Stufe d).

- g) Trennung der Schwersiederfraktion aus d) in eine 1-Octen-haltige und eine 1-Methoxyoctan-haltige Fraktion.
- h) Trennung der 1-Octen-haltigen Fraktion aus g) in eine Fraktion, enthaltend mindestens 1-Octen und eine Fraktion, enthaltend mindestens C₈- und/oder C₉-Olefine.
- 5 i) Trennung der 1-Methoxy-octan-haltigen Fraktion aus Stufe g) in eine mindestens 1-Methoxy-octan-haltige Leichtsiederfraktion und eine mindestens Diocylether enthaltende Schwersiederfraktion.
- k) Teil der Verfahrensstufe a), bei der die nicht umgesetzten C₄-Kohlenwasserstoffe abgetrennt werden. Aufgrund der Bildung von Azeotropen enthält dieser Strom noch Methanol.
- 10 l) Destillative Aufreinigung des Austrags aus Stufe b), bei der Leichtsieder vom 1-Methoxyoctan abgetrennt werden.
- m) Hydrierung von Resten an 1,3-Butadien zu Butenen.
- n) Wäsche mit Wasser um Methanol aus C₄-Kohlenwasserstoffen zu entfernen.
- o) Rückgewinnung von Methanol aus wässrigen Methanolhaltigen Lösungen (verschiedene
- 15 Ausführungsformen sind möglich).

Die im erfindungsgemäßen Verfahren eingesetzten Destillations- oder Extraktionskolonnen sind vorzugsweise Füllkörperkolonnen bzw. weisen Einbauten wie z. B. Glockenböden, Siebkolonnen oder Demesterpackungen auf.

20

- Um eine ausreichende Trennschärfe zu erhalten, sollten die Destillationskolonnen von 75 bis 250, bevorzugt von 80 bis 100 theoretische Trennstufen für die Destillation gemäß Stufe h) aufweisen. Für die übrigen Kolonnen können von 5 bis 60 Stufen theoretische Trennstufen ausreichend sein. Die in Verfahrensschritt d) verwendete Kolonne weist bevorzugt ein
- 25 Rücklaufverhältnis von 0,4 bis 0,9 auf. Entsprechend liegen die Rücklaufverhältnisse der Kolonne gemäß Stufe g) bevorzugt bei 0,6 bis 1,4; die zur 1-Octen-Aufreinigung eingesetzte Kolonne gemäß Stufe h) weist bevorzugt ein Rücklaufverhältnis von 4 bis 11 und die Kolonne gemäß Verfahrensstufe i) bevorzugt eines von 1,9 bis 3,7 auf.

- 30 Die nachfolgenden Beispiele sollen die vorliegende Erfindung beschreiben, ohne dass der Schutzzumfang, der sich aus den Ansprüchen und der Beschreibung ergibt, auf diese Beispiele beschränkt sein soll.

Beispiel 1:

Für das erfindungsgemäße Verfahren gemäß Fig. 5 wurde eine Planungsauslegung erstellt, in der Stoffströme und Apparateparameter dimensioniert wurden. Als Simulationssoftware wurde mit einem AspenPlus-Simulationsmodell, Version 11.1, Firma AspenTech gerechnet. Die Stoffdaten der in der Aspen-Datenbank nicht vorhandenen Komponenten wurden auf Basis der Molekülstruktur mit Standardmethoden (der Aspen-Simulationssoftware) parametrisiert. Für 1-Methoxyoctan wurde die Parametrisierung durch Anpassung an die Messdaten der Dampfdruckkurve verfeinert. Die Messdaten zur Ermittlung der Dampfdruckkurve wurde auf übliche Weise bestimmt.

Tabelle 2: Messdaten Dampfdruckkurve

Dampfdruck 1-Methoxyoctan	
Temperatur	Druck
[°C]	[mbar]
52,33	9,6
57,42	12,7
61,08	15,5
65,97	20,1
74,21	30,3
85,08	50,4
92,70	70,3
99,38	91,5
104,12	110,5
112,30	150,8
126,36	249,5
140,45	396,1
153,95	595,3
164,21	795,3
173,18	1013,9

Die Parameter der Destillationskolonnen sind in Tabelle 3 angegeben. Die Nummerierung der Kolonnen (Block) entspricht den Nummerierungen in Fig. 5.

Tabelle 3: Kolonnenparameter

Block	Stufenzahl	Kopfdruck	Rücklaufverhältnis
-		bar	kg/kg
26	20	9,0	1,0
6	20	1,0	3,0
14	30	1,0	1,0
17	100	1,0	8,0
20	40	1,0	3,0

Die aus diesen Bedingungen resultierenden Stoffströme haben die in Tabelle 4 a und b aufgelisteten Zusammensetzungen. Die Stromnummern entsprechen wiederum den Bezeichnungen in Fig. 5.

5

Tabelle 4a:

		Strom-Nr.						
		1	4	5	9	12	13	15
Massenstrom	kg/h	22500	1145	19287	7	320	18960	13028
Konzentrationen								
Dimethylether	kg/kg	0.0928	0.0006	0.0010	0.7003	0.0462	0.0000	0.0000
Methanol	kg/kg	0.0278	0.3451	0.0119	0.1324	0.7161	0.0000	0.0000
Wasser	kg/kg	0.0363	0.6525	0.0036	0.0111	0.2171	0.0000	0.0000
Org. Leichtsieder	kg/kg	0.0004	0.0000	0.0005	0.0754	0.0056	0.0004	0.0005
1-Octen	kg/kg	0.5393	0.0010	0.6291	0.0795	0.0147	0.6397	0.9309
3-/4-Octen	kg/kg	0.0058	0.0000	0.0068	0.0005	0.0001	0.0069	0.0100
2-Octen	kg/kg	0.0222	0.0000	0.0259	0.0008	0.0001	0.0263	0.0383
Nonene	kg/kg	0.0109	0.0000	0.0127	0.0000	0.0000	0.0129	0.0187
Cyclooctan	kg/kg	0.0012	0.0000	0.0014	0.0000	0.0000	0.0014	0.0012
1-Methoxyoctan	kg/kg	0.2339	0.0002	0.2729	0.0000	0.0000	0.2776	0.0001
2-Octanol	kg/kg	0.0010	0.0000	0.0012	0.0000	0.0000	0.0012	0.0002
1-Octanol	kg/kg	0.0171	0.0005	0.0199	0.0000	0.0000	0.0203	0.0000
C16-KWs	kg/kg	0.0023	0.0000	0.0027	0.0000	0.0000	0.0027	0.0000
Dioctylether	kg/kg	0.0060	0.0000	0.0070	0.0000	0.0000	0.0071	0.0000
Schwersieder	kg/kg	0.0030	0.0000	0.0035	0.0000	0.0000	0.0036	0.0000

Tabelle 4b:

		Strom-Nr.						
		16	18	19	21	22	27	28
Massenstrom	kg/h	5932	962	12066	5419	513	2068	20432
Konzentrationen								
Dimethylether	kg/kg	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	1.0000	0.0010
Methanol	kg/kg	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0306
Wasser	kg/kg	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0400
Org. Leichtsieder	kg/kg	0.0000	0.0000	0.0006	0.0000	0.0000	0.0000	0.0004
1-Octen	kg/kg	0.0000	0.2521	0.9850	0.0000	0.0000	0.0000	0.5939
3-/4-Octen	kg/kg	0.0000	0.0462	0.0071	0.0000	0.0000	0.0000	0.0064
2-Octen	kg/kg	0.0000	0.4273	0.0073	0.0000	0.0000	0.0000	0.0244
Nonene	kg/kg	0.0002	0.2534	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0120
Cyclooctan	kg/kg	0.0018	0.0168	0.0000	0.0020	0.0000	0.0000	0.0013
1-Methoxyoctan	kg/kg	0.8870	0.0014	0.0000	0.9700	0.0103	0.0000	0.2576
2-Octanol	kg/kg	0.0033	0.0029	0.0000	0.0036	0.0001	0.0000	0.0011
1-Octanol	kg/kg	0.0647	0.0001	0.0000	0.0241	0.4941	0.0000	0.0188
C16-KWs	kg/kg	0.0087	0.0000	0.0000	0.0000	0.1009	0.0000	0.0025
Dioctylether	kg/kg	0.0228	0.0000	0.0000	0.0000	0.2631	0.0000	0.0066
Schwersieder	kg/kg	0.0114	0.0000	0.0000	0.0000	0.1306	0.0000	0.0033

Beispiel 2 (Vergleichsbeispiel)

In Beispiel 2 wurde das Simulationsmodell verwendet um die gleiche Anlagenverschaltung wie in Beispiel 1, aber ohne Kopfdkanter (Block 10) der Trenneinheit 6, rechnerisch im Modell nachzustellen. Die Kolonnenparameter bleiben unverändert zu Beispiel 1. Die resultierenden

5 Stoffströme haben die in den Tabellen 5a und 5b angegebenen Zusammensetzungen

Tabelle 5a:

		Strom-Nr.						
		1	4	5	9	12	13	15
Massenstrom	kg/h	22500	1145	19287	8	362	18917	12985
Konzentrationen								
Dimethylether	kg/kg	0.0928	0.0006	0.0010	0.5235	0.0429	0.0000	0.0000
Methanol	kg/kg	0.0278	0.3451	0.0119	0.3159	0.6251	0.0001	0.0001
Wasser	kg/kg	0.0363	0.6525	0.0036	0.0025	0.0065	0.0036	0.0052
Org. Leichtsieder	kg/kg	0.0004	0.0000	0.0005	0.0044	0.0020	0.0004	0.0006
1-Octen	kg/kg	0.5393	0.0010	0.6291	0.1486	0.3122	0.6353	0.9256
3-/4-Octen	kg/kg	0.0058	0.0000	0.0068	0.0014	0.0030	0.0068	0.0100
2-Octen	kg/kg	0.0222	0.0000	0.0259	0.0037	0.0084	0.0262	0.0382
Nonene	kg/kg	0.0109	0.0000	0.0127	0.0000	0.0000	0.0130	0.0188
Cyclooctan	kg/kg	0.0012	0.0000	0.0014	0.0000	0.0000	0.0014	0.0012
1-Methoxyoctan	kg/kg	0.2339	0.0002	0.2729	0.0000	0.0000	0.2782	0.0001
2-Octanol	kg/kg	0.0010	0.0000	0.0012	0.0000	0.0000	0.0012	0.0002
1-Octanol	kg/kg	0.0171	0.0005	0.0199	0.0000	0.0000	0.0203	0.0000
C16-KWs	kg/kg	0.0023	0.0000	0.0027	0.0000	0.0000	0.0027	0.0000
Diäthylether	kg/kg	0.0060	0.0000	0.0070	0.0000	0.0000	0.0071	0.0000
Schwertsieder	kg/kg	0.0030	0.0000	0.0035	0.0000	0.0000	0.0036	0.0000

Tabelle 5b:

		Strom-Nr.						
		16	18	19	21	22	27	28
Massenstrom	kg/h	5932	1028	11958	5419	513	2068	20432
Konzentrationen								
Dimethylether	kg/kg	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	1.0000	0.0010
Methanol	kg/kg	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0000	0.0306
Wasser	kg/kg	0.0000	0.0000	0.0056	0.0000	0.0000	0.0000	0.0400
Org. Leichtsieder	kg/kg	0.0000	0.0000	0.0007	0.0000	0.0000	0.0000	0.0004
1-Octen	kg/kg	0.0000	0.2339	0.9850	0.0000	0.0000	0.0000	0.5939
3-/4-Octen	kg/kg	0.0000	0.0571	0.0059	0.0000	0.0000	0.0000	0.0064
2-Octen	kg/kg	0.0000	0.4523	0.0027	0.0000	0.0000	0.0000	0.0244
Nonene	kg/kg	0.0002	0.2372	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0120
Cyclooctan	kg/kg	0.0019	0.0155	0.0000	0.0020	0.0000	0.0000	0.0013
1-Methoxyoctan	kg/kg	0.8869	0.0013	0.0000	0.9700	0.0102	0.0000	0.2576
2-Octanol	kg/kg	0.0033	0.0026	0.0000	0.0037	0.0001	0.0000	0.0011
1-Octanol	kg/kg	0.0647	0.0001	0.0000	0.0240	0.4944	0.0000	0.0188
C16-KWs	kg/kg	0.0087	0.0000	0.0000	0.0000	0.1008	0.0000	0.0025
Diäthylether	kg/kg	0.0228	0.0000	0.0000	0.0000	0.2630	0.0000	0.0066
Schwertsieder	kg/kg	0.0114	0.0000	0.0000	0.0000	0.1315	0.0000	0.0033

Es ist zu erkennen, dass der fehlende Kopfdekanter zu Verlusten des Produktes 1-Octen mit dem Strom 12 führt. Hier gehen etwa 1 % 1-Octen verloren. Außerdem bleibt ein formaler Restgehalt von ca. 5600 ppm Wasser im Endprodukt 1-Octen, der in zusätzlichen Stufen entfernt werden müsste. Gemäß der Verschaltung des erfindungsgemäßen Verfahrens können
5 hingegen sowohl Methanol als auch Wasser spezifikationsgerecht aus dem 1-Octen-Produkt abgetrennt werden.

Beispiel 3:

Für das erfindungsgemäße Verfahren gemäß Fig. 7 wurde eine Planungsauslegung erstellt, in
10 der Stoffströme und Apparateparameter dimensioniert wurden. Die Simulationssoftware und die
Stoffdaten entsprechen denen aus Beispiel 1.

Die Parameter der Destillationskolonnen sind in Tabelle 6 angegeben. Die Nummerierung der Kolonnen (Block) entspricht den Nummerierungen in Fig. 7. Bei Block (39) handelt es sich um eine Extraktionskolonne.

Tabelle 6: Kolonnenparameter

Block	Stufenzahl	Konfdruck	Rücklaufverhältnis
	-	bar	kg/kg
34	50	1.0	2.0
26	20	9.0	1.0
6	20	1.0	3.0
14	30	1.0	1.0
17	100	1.0	8.0
20	40	1.0	3.0
39	5	1.0	-
42	30	1.0	2.0

Die aus diesen Bedingungen resultierenden Stoffströme haben die in Tabelle 7 a, b und c
20 aufgelisteten Zusammensetzungen. Die Stromnummern entsprechen wiederum den
Bezeichnungen in Fig. 7.

Tabelle 7a:[illegible]

	Strom-Nr.							
	1	4	5	9	12	13	15	16
Dimethylether	0.0928	0.0006	0.0010	0.7003	0.0462	0.0000	0.0000	0.0000
Methanol	0.0278	0.3451	0.0119	0.1324	0.7161	0.0000	0.0000	0.0000
Wasser	0.0363	0.6525	0.0036	0.0111	0.2171	0.0000	0.0000	0.0000
Org. Leichtsieder	0.0004	0.0000	0.0005	0.0754	0.0056	0.0004	0.0005	0.0000
1-Octen	0.5393	0.0010	0.6291	0.0795	0.0147	0.6397	0.9309	0.0000
3-/4-Octen	0.0058	0.0000	0.0068	0.0005	0.0001	0.0069	0.0100	0.0000
2-Octen	0.0222	0.0000	0.0259	0.0008	0.0001	0.0263	0.0383	0.0000
n-Octan	0.0001	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000	0.0001	0.0002	0.0000
Nonene	0.0108	0.0000	0.0126	0.0000	0.0000	0.0128	0.0185	0.0002
Cyclooctan	0.0012	0.0000	0.0014	0.0000	0.0000	0.0014	0.0012	0.0018
3-Methoxvoctan	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
1-Methoxvoctan	0.2339	0.0002	0.2729	0.0000	0.0000	0.2776	0.0001	0.8870
2-Octanol	0.0010	0.0000	0.0012	0.0000	0.0000	0.0012	0.0002	0.0033
1-Octanol	0.0171	0.0005	0.0199	0.0000	0.0000	0.0203	0.0000	0.0647
C16-KWs	0.0023	0.0000	0.0027	0.0000	0.0000	0.0027	0.0000	0.0087
Diocylether	0.0060	0.0000	0.0070	0.0000	0.0000	0.0071	0.0000	0.0228
Schwersieder	0.0030	0.0000	0.0035	0.0000	0.0000	0.0036	0.0000	0.0114

Tabelle 7b:

	Strom-Nr.							
	18	19	21	22	27	28	33	35
Massenstrom in kg/h	962	12066	5419	513	2068	20432	29346	22503
Konzentrationen in kg/kg								
C4-KWs	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000
Dimethylether	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	1.0000	0.0010	0.0000	0.0000
Methanol	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0306	0.2079	0.0000
Wasser	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0400	0.0000	0.0000
Org. Leichtsieder	0.0000	0.0006	0.0000	0.0000	0.0000	0.0004	0.0000	0.0000
1-Octen	0.2521	0.9850	0.0000	0.0000	0.0000	0.5939	0.0000	0.0000
3-/4-Octen	0.0462	0.0071	0.0000	0.0000	0.0000	0.0064	0.0000	0.0000
2-Octen	0.4273	0.0073	0.0000	0.0000	0.0000	0.0244	0.0000	0.0000
n-Octan	0.0023	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0057	0.0000
Nonene	0.2510	0.0000	0.0003	0.0000	0.0000	0.0119	0.0000	0.0000
Cyclooctan	0.0168	0.0000	0.0020	0.0000	0.0000	0.0013	0.0000	0.0000
3-Methoxvoctan	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0161	0.0010
1-Methoxvoctan	0.0014	0.0000	0.9700	0.0103	0.0000	0.2576	0.7702	0.9990
2-Octanol	0.0029	0.0000	0.0036	0.0001	0.0000	0.0011	0.0000	0.0000
1-Octanol	0.0001	0.0000	0.0241	0.4941	0.0000	0.0188	0.0000	0.0000
C16-KWs	0.0000	0.0000	0.0000	0.1009	0.0000	0.0025	0.0000	0.0000
Diocylether	0.0000	0.0000	0.0000	0.2631	0.0000	0.0066	0.0000	0.0000
Schwersieder	0.0000	0.0000	0.0000	0.1316	0.0000	0.0033	0.0000	0.0000

Tabelle 7c:

	Strom-Nr.					
	36	38	40	41	43	44
Massenstrom in kg/h	6842	13000	20241	746	13778	6463
Konzentrationen in kg/kg						
C4-KWs	0.0004	0.0000	0.0001	0.0019	0.0000	0.0002
Dimethylether	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0001
Methanol	0.8915	0.0470	0.3509	0.0029	0.0469	0.9990
Wasser	0.0000	0.9521	0.6483	0.0039	0.9524	0.0000

	Strom-Nr.					
	36	38	40	41	43	44
Org. Leichtsieder	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
1-Octen	0.0000	0.0000	0.0000	0.0016	0.0000	0.0000
3-/4-Octen	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
2-Octen	0.0000	0.0000	0.0000	0.0001	0.0000	0.0000
n-Octan	0.0243	0.0000	0.0002	0.2174	0.0000	0.0006
Nonene	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
Cyclooctan	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
3-Methoxyoctan	0.0659	0.0007	0.0004	0.6060	0.0005	0.0000
1-Methoxyoctan	0.0179	0.0002	0.0001	0.1653	0.0001	0.0000
2-Octanol	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
1-Octanol	0.0000	0.0000	0.0000	0.0008	0.0000	0.0000
C16-KWs	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
Dioctylether	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
Schwersieder	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000

Durch Zusammenführen der Methanol-haltigen Ströme (4) und (36) in einer gemeinsamen Aufarbeitung können organische Verbindungen über eine einfache Extraktionskolonne abgetrennt werden. Aus der Methanolhaltigen wässrigen Lösung (40) kann dann das Methanol

5 mit 99,9 % Reinheit zurückgewonnen werden.

Patentansprüche:**1. Verfahren zur Herstellung von 1-Octen durch**

- 5 a) katalytisches Umsetzen eines butadienhaltigen Stroms mit Methanol unter Erhalt eines mindestens 1-Methoxy-2,7-Octadien-haltigen Stroms,
- b) katalytische Hydrierung des 1-Methoxy-2,7-Octadien-haltigen Stroms zu einem mindestens 1-Methoxyoctan-haltigen Strom und
- c) katalytische Spaltung mindestens eines Teils des 1-Methoxyoctans zu einem Spaltprodukt, enthaltend mindestens Wasser und 1-Octen,
- 10 dadurch gekennzeichnet,
- dass
- d) das Spaltprodukt aus c) destillativ in eine dampfförmige Leichtsiederfraktion, enthaltend mindestens 1-Octen und Wasser und eine flüssige Schwersiederfraktion, enthaltend mindestens 1-Octen und 1-Methoxyoctan getrennt,
- 15 e) die Leichtsiederfraktion ganz oder teilweise kondensiert und in eine wässrige und eine 1-Octen enthaltende, unpolare Phase getrennt,
- f) die unpolare Phase aus e) in die Stufe d) rückgeführt und
- g) die Schwersiederfraktion aus d) in eine 1-Octen-haltige und eine 1-Methoxyoctan-haltige Fraktion getrennt wird.

20

2. Verfahren nach Anspruch 1,

dadurch gekennzeichnet,

dass

- 25 d1) das Spaltprodukt aus c) Dimethylether (DME) enthält und destillativ in eine Leichtsiederfraktion, enthaltend mindestens DME und eine Schwersiederfraktion getrennt und die Schwersiederfraktion zumindest teilweise in die Stufe d) geführt wird.

3. Verfahren nach Anspruch 2,

dadurch gekennzeichnet,

- 30 dass die Schwersiederfraktion aus d1) Methanol aufweist und mit Wasser unter Erhalt eines methanolhaltigen wässrigen und eines unpolaren Stroms gewaschen und der unpolare Strom in die Stufe d) geführt wird.

4. Verfahren nach Anspruch 1,
dadurch gekennzeichnet,
dass d2) das Spaltprodukt aus c) Methanol aufweist und mit Wasser unter Erhalt eines
methanolhaltigen, wässrigen und eines unpolaren Stroms gewaschen wird und
dass der unpolare Strom zumindest teilweise in Stufe d) geführt wird.
5. Verfahren nach Anspruch 4,
dadurch gekennzeichnet,
dass der unpolare Strom mindestens DME enthält und destillativ in eine
Leichtsiederfraktion, enthaltend mindestens DME und eine Schwersiederfraktion getrennt
und die Schwersiederfraktion in die Stufe d) geführt wird.
6. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 5,
dadurch gekennzeichnet,
dass in einer Stufe h) die 1-Octen-haltige Fraktion aus g) in eine Fraktion, enthaltend
mindestens 1-Octen und eine Fraktion, enthaltend mindestens C₈- und C₉-Olefine getrennt
wird.
7. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 6,
dadurch gekennzeichnet,
dass in einer Stufe i) die 1-Methoxyoctan-haltige Fraktion aus g) in eine
Leichtsiederfraktion enthaltend 1-Methoxyoctan und eine Schwersiederfraktion, enthaltend
mindestens Dioctylether getrennt wird.
8. Verfahren nach Anspruch 7,
dadurch gekennzeichnet,
das die Leichtsiederfraktion in Stufe c) zurückgeführt wird.
9. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 8,
dadurch gekennzeichnet,

dass k) der Schritt a) nach der katalytischen Umsetzung eine destillative Abtrennung umfasst, bei der C4-Kohlenwasserstoffe destillativ abgetrennt werden, und der restliche Strom, der einen Gehalt an C4-Kohlenwasserstoffen von kleiner 5 Gew.-% aufweist, in die Stufe b) geführt wird.

5

10. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 9,

dadurch gekennzeichnet,

dass

1) der Strom aus der Stufe b) destillativ in eine Leichtsiederfraktion, enthaltend zumindest Methanol, 3-Methoxyoctan und C8-Kohlenwasserstoffe und eine Schwersiederfraktion, enthaltend zumindest 1-Methoxyoctan, getrennt wird, und die Schwersiederfraktion in Stufe c) geführt wird.

11. Verfahren nach einem der Ansprüche 3 oder 4,

dadurch gekennzeichnet,

dass in einer Stufe o) aus dem wässrigen, methanolhaltigen Strom Methanol und/oder Wasser abgetrennt wird.

12. Verfahren nach Anspruch 11,

dadurch gekennzeichnet,

dass die wässrige Phase aus e) ebenfalls der Stufe o) zugeführt wird.

13. Verfahren nach Anspruch 11 oder 12,

dadurch gekennzeichnet,

dass die Leichtsiederfraktion aus l) ebenfalls der Stufe o) zugeführt wird.

14. Verfahren nach einem der Ansprüche 11 bis 13,

dadurch gekennzeichnet,

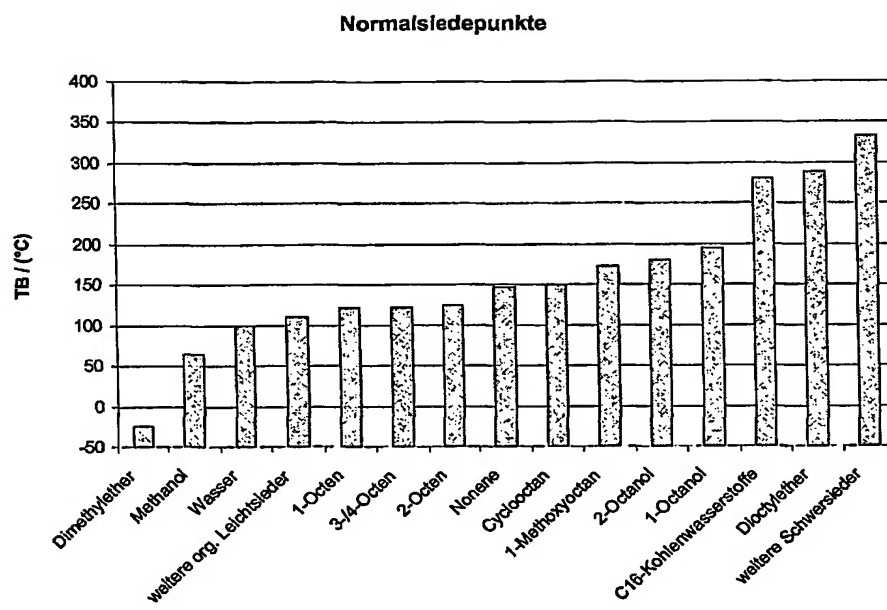
dass aus dem Strom in Stufe o) eine organische Phase abgetrennt und die wässrige Phase destillativ in eine Leichtsiederfraktion, enthaltend Methanol, und eine Schwersiederfraktion, enthaltend Wasser, getrennt wird.

15. Verfahren nach Anspruch 14,
dadurch gekennzeichnet,
dass die organische Phase durch eine Extraktion abgetrennt wird.

5

16. Verfahren nach einem der Ansprüche 11 bis 15
dadurch gekennzeichnet,
dass das Methanol ganz oder teilweise in die Stufe a) (Telomerisation) zurückgeführt wird.

1/8

**Fig. 1**

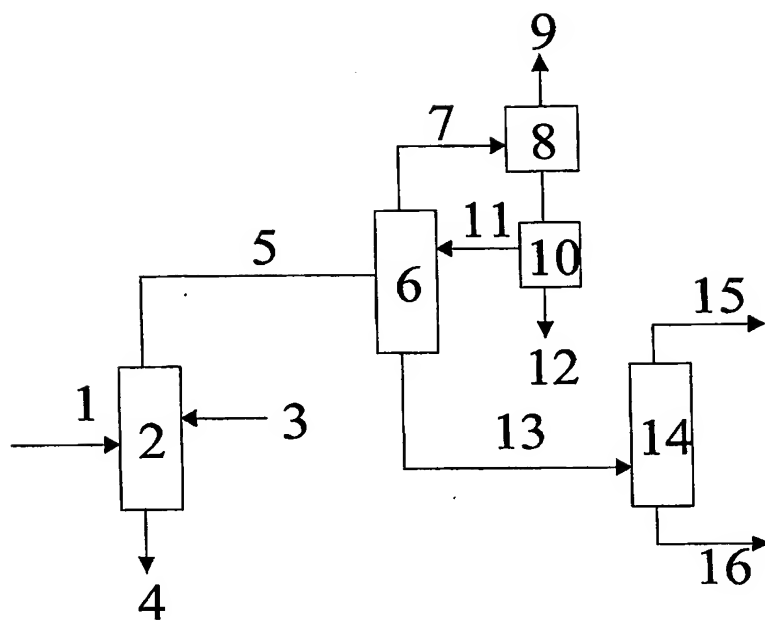


Fig 2

3/8

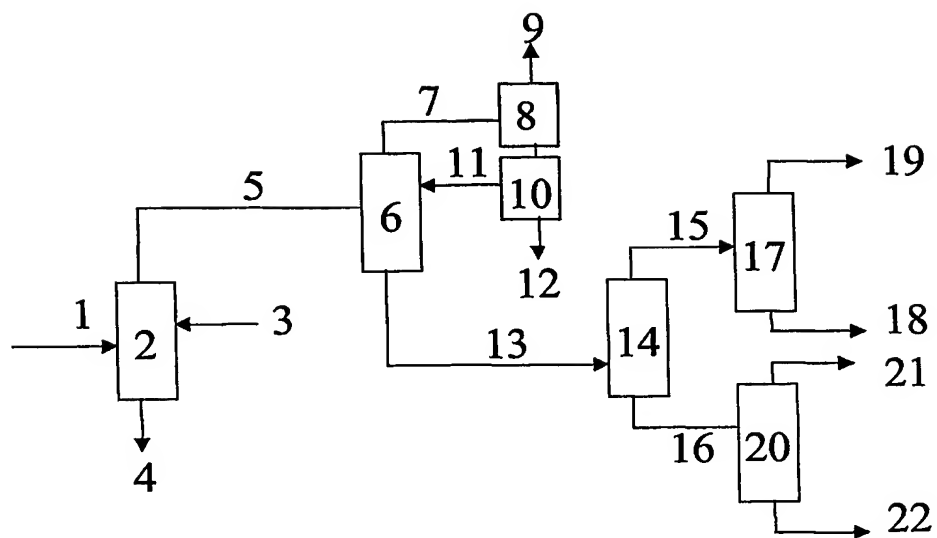


Fig. 3

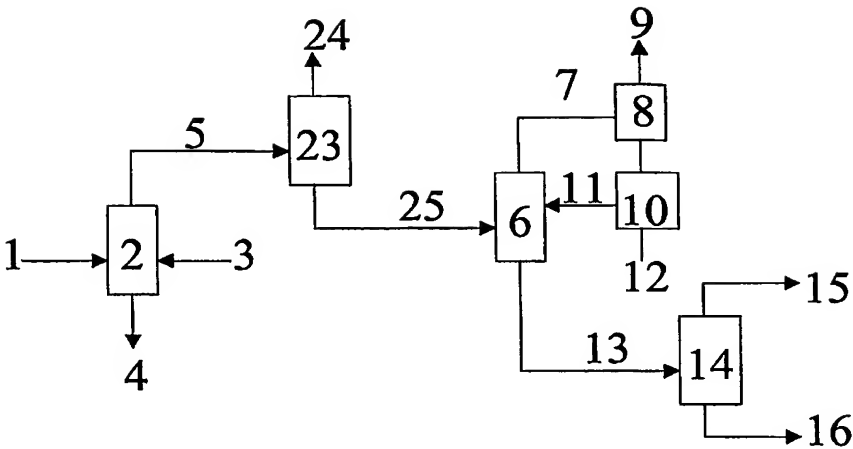


Fig. 4

5/8

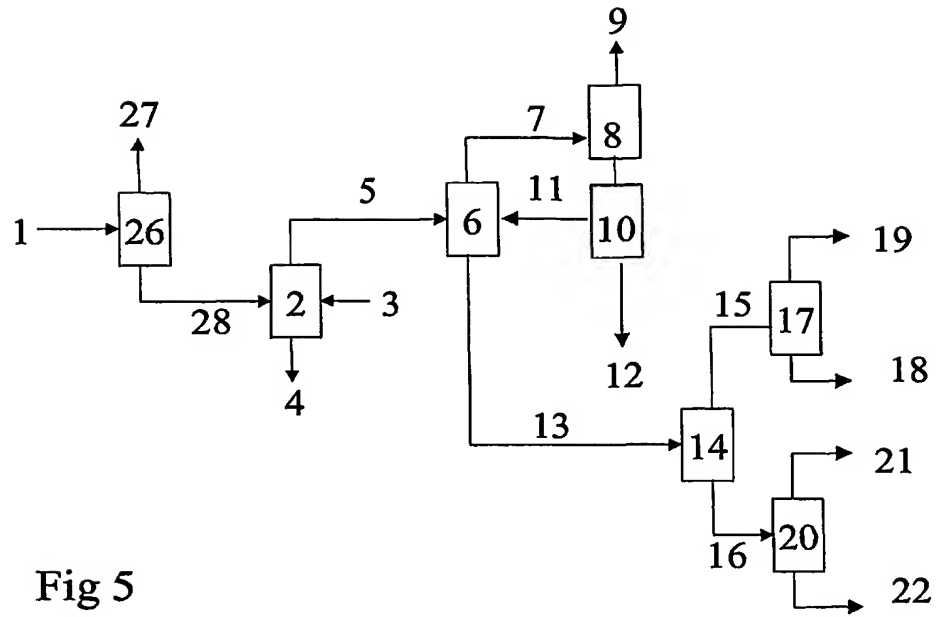


Fig 5

6/8

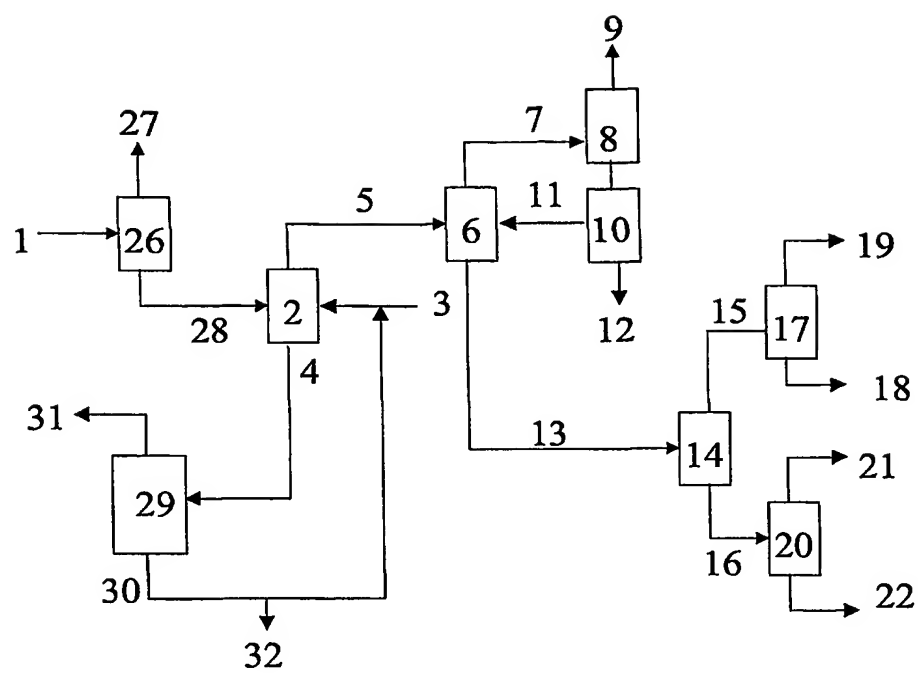


Fig. 6

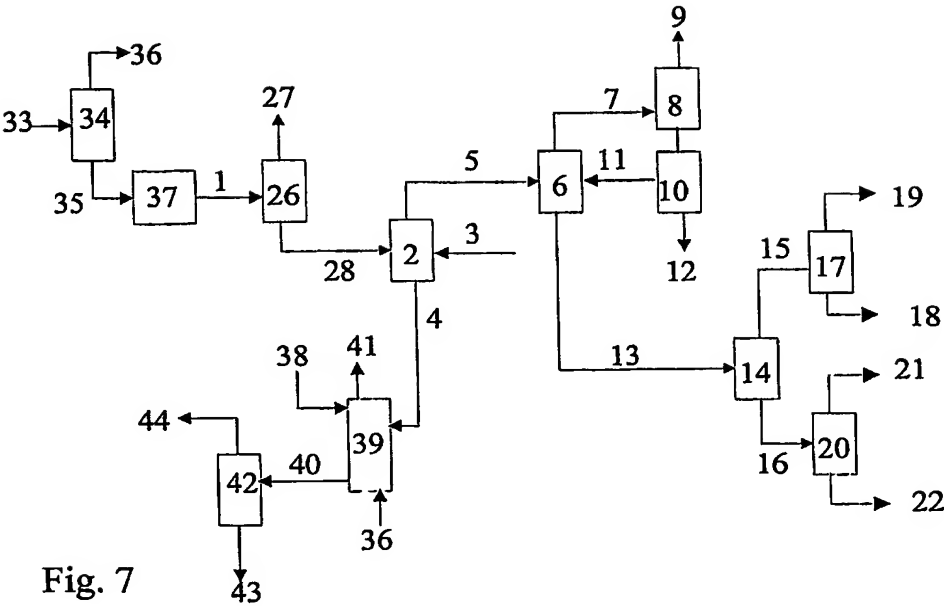


Fig. 7

8/8

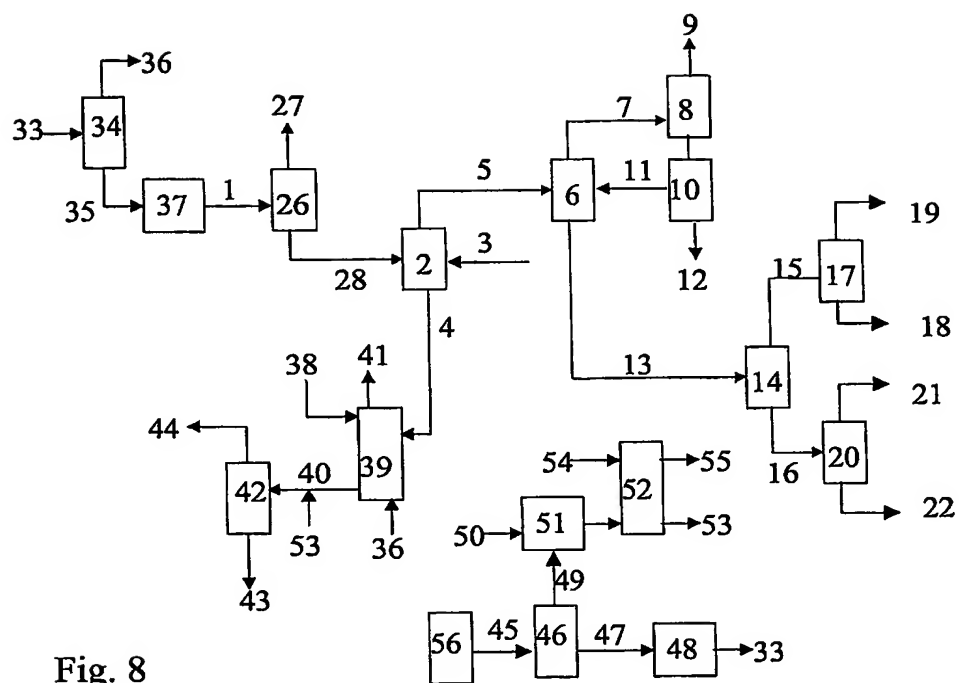


Fig. 8

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

nal Application No

PCT/EP2004/050722

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 C07C1/20 C07C11/02 C07C7/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C07C

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, CHEM ABS Data, WPI Data

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	DE 101 49 348 A (OXENO OLEFINCHEMIE GMBH) 10 April 2003 (2003-04-10) the whole document	
A	WO 92/10450 A (DOW BENELUX) 25 June 1992 (1992-06-25) the whole document	



Further documents are listed in the continuation of box C.



Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents:

- *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- *E* earlier document but published on or after the international filing date
- *L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- *P* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- *T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- *X* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- *Y* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- * & * document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

21 October 2004

Date of mailing of the international search report

03/11/2004

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Bertrand, F

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP2004/050722

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
DE 10149348	A	10-04-2003	DE 10149348 A1	10-04-2003
			BR 0213104 A	21-09-2004
			CA 2462832 A1	17-04-2003
			WO 03031379 A1	17-04-2003
			EP 1432666 A1	30-06-2004
WO 9210450	A	25-06-1992	WO 9210450 A1	25-06-1992
			CA 2097297 A1	14-06-1992
			DE 69020586 D1	03-08-1995
			DE 69020586 T2	11-04-1996
			EP 0561779 A1	29-09-1993
			ES 2074256 T3	01-09-1995
			JP 6506189 T	14-07-1994

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 7 C07C1/20 C07C11/02 C07C7/00

Nach der internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RESEARCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 C07C

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, CHEM ABS Data, WPI Data

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Beitr. Anspruch Nr.
A	DE 101 49 348 A (OXENO OLEFINCHEMIE GMBH) 10. April 2003 (2003-04-10) das ganze Dokument	
A	WO 92/10450 A (DOW BENELUX) 25. Juni 1992 (1992-06-25) das ganze Dokument	

☐ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

☒ Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

A Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

E älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

L Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

O Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

P Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

T Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

X Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

Y Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

& Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

21. Oktober 2004

Absenddatum des internationalen Recherchenberichts

03/11/2004

Name und Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde

Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Bertrand, F

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2004/050722

Im Recherchenbericht angeführtes Patentedokument			Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung	
DE 10149348	A	10-04-2003	DE	10149348	A1	10-04-2003		
			BR	0213104	A	21-09-2004		
			CA	2462832	A1	17-04-2003		
			WO	03031379	A1	17-04-2003		
			EP	1432666	A1	30-06-2004		
<hr/>								
WO 9210450	A	25-06-1992	WO	9210450	A1	25-06-1992		
			CA	2097297	A1	14-06-1992		
			DE	69020586	D1	03-08-1995		
			DE	69020586	T2	11-04-1996		
			EP	0561779	A1	29-09-1993		
			ES	2074256	T3	01-09-1995		
			JP	6506189	T	14-07-1994		
<hr/>								